Searching PAJ 1/1 ページ

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 2006-091798 (43)Date of publication of application : 06.04.2006

(51)Int.Cl. *G03F* 7/11 (2006. 01)

GO3F 7/20 (2006.01) H01L 21/027 (2006.01)

(21)Application number : 2004-305183 (71)Applicant : SHIN ETSU CHEM CO LTD

(22)Date of filing: 20.10.2004 (72)Inventor: HATAKEYAMA JUN

HARADA YUJI

(30)Priority

Priority number: 2004121506 Priority date: 16.04.2004 Priority country: JP

2004244030 24.08.2004 JP

(54) PATTERNING METHOD AND RESIST OVERCOAT MATERIAL TO BE USED FOR THE SAME

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To enables excellent immersion lithogoraphy through a simplified process and to obtain a rectangular pattern which has high sensitivity through exposure to light of 180 to 250 nm in wavelength from an ArF excimer laser.

SOLUTION: In a patterning method by immersion lithography, a protective coating film is formed on a photoresist layer formed on a wafer, from a resist overcoat material, developing is performed after exposing the layer structure to light in water, wherein a water–insoluble, alkalisoluble material is used as the resist overcoat material.

(19) **日本国特許庁(JP)**

GO3F

(32) 優先日

(12) 公 開 特 許 公 報(A)

(11)特許出願公開番号

特開2006-91798 (P2006-91798A)

(43) 公開日 平成18年4月6日(2006.4.6)

(51) Int.C1. GO3F 7/11 (2006, 01)

7/20

FLテーマコード (参考) GO3F 501 2H025 7/11GO3F 7/205F046 521

HO1L 21/027 (2006.01) HO1L 21/30 565 HO1L 21/30 515D

> 審査請求 未請求 請求項の数 10 〇L (全 30 頁)

(21) 出願番号 特願2004-305183 (P2004-305183) (22) 出願日 平成16年10月20日(2004.10.20) (31) 優先権主張番号 特願2004-121506 (P2004-121506) 平成16年4月16日 (2004.4.16) (32) 優先日 (33) 優先権主張国 日本国(JP) (31) 優先権主張番号 特願2004-244030 (P2004-244030)

(2006, 01)

平成16年8月24日 (2004.8.24)

(33) 優先権主張国 日本国(JP) (71) 出願人 000002060

信越化学工業株式会社

東京都千代田区大手町二丁目6番1号

(74)代理人 100079304

弁理士 小島 隆司

(74) 代理人 100114513

弁理士 重松 沙織

(74) 代理人 100120721

弁理士 小林 克成

(74)代理人 100124590

弁理士 石川 武史

(72) 発明者 畠山 潤

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1 信越化学工業株式会社新機能材料技術研

究所内

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】パターン形成方法及びこれに用いるレジスト上層膜材料

(57) 【要約】 (修正有)

【課題】 簡略化されたプロセスにより良好な液浸リソグラフィーを可能とし、ArFエ キシマレーザー等の波長180~250nmの露光によって高感度で矩形形状のパターン を得る。

【解決手段】 ウエハーに形成したフォトレジスト層上にレジスト上層膜材料による保護 膜を形成し、水中で露光を行った後、現像を行う液浸リソグラフィーによるパターン形成 方法において、上記レジスト上層膜材料として非水溶性でアルカリ可溶性の材料を用いる

【選択図】 なし

20

30

40

50

【特許請求の範囲】

【請求項1】

ウエハーに形成したフォトレジスト層上にレジスト上層膜材料による保護膜を形成し、水中で露光を行った後、現像を行う液浸リソグラフィーによるパターン形成方法において、上記レジスト上層膜材料として非水溶性でアルカリ可溶性材料を用いることを特徴とするパターン形成方法。

【請求項2】

液浸リソグラフィーが、180~250nmの範囲の露光波長を用い、投影レンズとウエハーの間に水を挿入させたものである請求項1記載のパターン形成方法。

【請求項3】

露光後に行う現像工程において、アルカリ現像液によりフォトレジスト層の現像とレジスト上層膜材料の保護膜の剥離とを同時に行う請求項1又は2記載のパターン形成方法。

【請求項4】

レジスト上層膜材料として、フッ素を有する繰り返し単位と、アルカリに溶解する親水性基を有する繰り返し単位とを共重合したポリマーを用いることを特徴とする請求項1、2又は3記載のパターン形成方法。

【請求項5】

上記ポリマーを、フォトレジスト層を溶解しない溶媒に溶解させて用いることを特徴と する請求項4記載のパターン形成方法。

【請求項6】

上記溶媒が、アルキルアルコール又はフッ素化アルキルアルコールである請求項5記載のパターン形成方法。

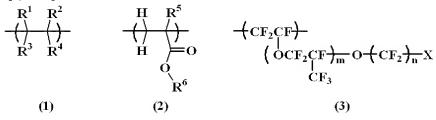
【請求項7】

ウエハーに形成したフォトレジスト層上にレジスト上層膜材料による保護膜を形成し、水中で露光を行った後、現像を行う液浸リソグラフィーによるパターン形成方法において用いる上記レジスト上層膜材料であって、フッ素を有する繰り返し単位とスルホ基又はカルボキシル基を有する繰り返し単位とを共重合してなる高分子化合物を膜形成成分とすることを特徴とするレジスト上層膜材料。

【請求項8】

フッ素を有する繰り返し単位が下記一般式(1)及び(2)から選ばれる繰り返し単位であり、スルホ基又はカルボキシル基を有する繰り返し単位が下記一般式(3)~(7)から選ばれる繰り返し単位であることを特徴とする請求項7記載のレジスト上層膜材料。

【化1】



(式中、 $R^1 \sim R^4$ は水素原子、フッ素原子、炭素数 $1 \sim 10$ のアルキル基、炭素数 $1 \sim 1$

20

30

40

50

【請求項9】

炭素数4以上の高級アルコール、非極性溶媒及びフッ素系溶媒から選ばれる溶媒に溶解 してなる請求項7又は8記載のレジスト上層膜材料。

【請求項10】

溶媒がアルキルアルコール又はフッ素化アルキルアルコールである請求項9記載のレジスト上層膜材料。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

[0001]

本発明は、波長180~250nm、特に波長193nmのArFエキシマレーザーを 光源とし、投影レンズとウエハーの間に水を挿入する液浸フォトリソグラフィーにおいて 、フォトレジスト保護膜として用いるレジスト上層膜材料及びこれを用いたレジストパタ ーンの形成方法に関する。

【背景技術】

[0002]

近年、LSIの高集積化と高速度化に伴い、パターンルールの微細化が求められている中、現在汎用技術として用いられている光露光では、光源の波長に由来する本質的な解像度の限界に近づきつつある。

[0003]

レジストパターン形成の際に使用する露光光として、水銀灯のg線(436nm)もし くは i 線 (3 6 5 n m) を光源とする光露光が広く用いられた。更なる微細化のための手 段として、露光波長を短波長化する方法が有効とされ、64Mビット(加工寸法が0.2 5 μ m 以下) D R A M (ダイナミック・ランダム・アクセス・メモリー) 以降の量産プロ セスには、露光光源としてi線(365nm)に代わって短波長のKrFエキシマレーザ ー (248 n m) が利用された。しかし、更に微細な加工技術 (加工寸法が 0.2 μ m 以 下)を必要とする集積度256M及び1G以上のDRAMの製造には、より短波長の光源 が必要とされ、10年ほど前からArFエキシマレーザー(193nm)を用いたフォト グラフィーが本格的に検討されてきた。当初ArFリソグラフィーは180nmノードの デバイス作製から適用されるはずであったが、KrFエキシマリソグラフィーは130n mノードデバイス量産まで延命され、ArFリソグラフィーの本格適用は90nmノード からである。更に、NAを0.9にまで高めたレンズと組み合わせて65nmノードデバ イスの検討が行われている。次の45nmノードデバイスには露光波長の短波長化が推し 進められ、波長157nmのF2リソグラフィーが候補に挙がった。しかしながら、投影 レンズに高価なCaF₂単結晶を大量に用いることによるスキャナーのコストアップ、ソ フトペリクルの耐久性が極めて低いためのハードペリクル導入に伴う光学系の変更、レジ ストのエッチング耐性の低下等の種々の問題により、F,リソグラフィーの先送りと、A r F 液 浸 リ ソ グ ラ フ ィ ー の 早 期 導 入 が 提 唱 さ れ た (非 特 許 文 献 1 : P r o c . S P I E

20

30

40

50

Vol. 4690 xxix)。

[0004]

ArF液浸リソグラフィー用において、投影レンズとウエハーの間に、水を含浸させることが提案されている。193nmにおける水の屈折率は1.44であり、NA1.0以上のレンズを使ってもパターン形成が可能で、理論上はNAを1.44にまで上げることができる。NAの向上分だけ解像力が向上し、NA1.2以上のレンズと強い超解像技術の組み合わせで45nmノードの可能性が示されている(非特許文献2:Proc. SPIE Vol.5040 p724)。

[0005]

ここで、レジストの上に水が存在することによる様々な問題が指摘された。発生した酸や、クエンチャーとしてレジストに添加しているアミン化合物が水に溶解してしまうことによる形状変化や、膨潤によるパターン倒れなどである。そのため、レジストと水との間に保護膜を設けることが有効であることが提案されている(非特許文献3:2nd Immersion Work Shop, July 11, 2003, Resistand Cover Material Investigation for Immersion Lithography)。

[0006]

レジスト上層の保護膜は、今まで反射防止膜として検討された経緯がある。例えば、特許文献 $1 \sim 3$:特開昭 62-62520 号公報、特開昭 62-62521 号公報、特開昭 60-38821 号公報に示される ARCOR 法などである。 ARCOR 法はレジスト上部に透明な反射防止膜を形成し、露光後剥離する工程を含む方法であり、その簡便な方法で、微細かつ高精度及び合わせ精度の高いパターンを形成する方法である。反射防止膜として低屈折率材料のパーフルオロアルキル化合物(パーフルオロアルキルポリエーテル、パーフルオロアルキルアミン)を用いると、レジストー反射防止膜界面の反射光を大幅に低減し、寸法精度が向上する。フッ素系の材料としては、前述の材料以外に特許文献 4:特開平 5-74700 号公報に示されるパーフルオロ(2, 2-ジメチル-1, 3-ジオキソール) ーテトラフルオロエチレン共重合体、パーフルオロ(((C)) アリルビニルエーテル)、パーフルオロブテニルビニルエーテルの環化重合体などの非晶質ポリマーなどが提案されている。

[0007]

しかし、上記パーフルオロアルキル化合物は、有機物との相溶性が低いことから、塗布膜厚を制御するための希釈液にはフロンなどが用いられているが、周知の通りフロンは現在環境保全の観点からその使用が問題となっている。また、上記化合物は均一な成膜性に問題があり、反射防止膜としては十分であるとはいえなかった。また、フォトレジストの現像前に、反射防止膜をフロンで剥離しなければならなかった。そのため、従来装置に反射防止膜剥離用のシステムの増設をしなければならない、フロン系溶剤のコストがかなりかさむなどと実用面でのデメリットが大きかった。

[0008]

従来装置に増設なしで反射防止膜の剥離を行うとすると、現像ユニットを使って剥離を行うのが最も望ましい。フォトレジストの現像ユニットで用いられる溶液は、現像液であるアルカリ水溶液と、リンス液である純水であるので、これらの溶液で容易に剥離できる反射防止膜材料が望ましいといえる。

[0009]

そのため、数多くの水溶性の反射防止膜材料及びこれらを用いるパターン形成方法が提案された。例えば、特許文献 5 ~ 7 :特開平 6 - 2 7 3 9 2 6 号公報、特開平 6 - 2 8 9 6 2 0 号公報、特開平 7 - 1 6 0 0 0 2 号公報などである。

[0010]

ところが、水溶性保護膜は、露光中に水に溶解してしまうので液浸リソグラフィーには 用いることができない。非水溶性のフッ素系ポリマーは特殊なフロン系の剥離剤が必要で あるということとフロン系溶媒専用の剥離カップが必要という問題があり、非水溶性で、

20

30

40

50

簡便に剥離可能なレジスト保護膜が求められていた。

[0011]

レジスト上層の反射防止膜として、理想的な値は、大気の屈折率にレジスト膜の屈折率を乗じた値の平方根である。メタクリル系、シクロオレフィン系ポリマーベースのArFレジストの193nmにおける屈折率は約1.72であるので、大気中の露光であれば1.72の平方根の1.31が最適な上層膜の屈折率である。液浸露光の場合、例えば液浸材料として水を用いれば水の屈折率1.44にレジスト膜の屈折率1.72を乗じた値の平方根、1.57が最適になる。

[0012]

ここで、2nd Immersion Work Shop, July 11, 2003, Resist and Cover Material Investigation for Immersion Lithographyで報告されているフッ素系ポリマーの屈折率は1.38と低く、最適値から大きくずれている。

[0013]

ここで図 1 ~ 9 に、波長 1 9 3 n m の液浸露光においてレジストの屈折率を 1 . 7 2 、 S i 基板上に屈折率 (n値) 1 . 5 、消光係数 (k値) 0 . 4 、膜厚 8 5 n m の反射防止膜、その上にレジスト膜、その上にレジスト保護膜(T A R C) の積層構造を仮定し、レジスト保護膜の屈折率と膜厚、レジスト保護膜(T A R C) の積層構造を仮定し、レジスト保護膜の屈折率と膜厚、レジストの膜厚の変化によって周期的に反射率が変動する。レジストの反射率が最低になる T A R C の膜厚(矢印の部分)を最適な T A R C 膜厚とする。反射率の目標値を 2 %以下(R e f l e c t i v i t y 0 . 0 2以下)と設定する。水の屈折率よりも T A R C の屈折率の方が低い(1 . 3 、 1 . 4)場合、反射が 4 %を超えてしまう。 2 %以下の反射を得るための T A R C の屈折率は 1 . 5 5 、 1 . 6 0 、 1 . 6 5 であり、上記屈折率 1 . 5 7 付近が最適な屈折率であることが分かる。

[0014]

【非特許文献 1】 Proc. SPIE Vol. 4690 xxix

【非特許文献2】Proc. SPIE Vol. 5040 p724

【非特許文献3】2nd Immersion Work Shop, July 11 , 2003, Resist and Cover Material Invest igation for Immersion Lithography

【特許文献1】特開昭62-62520号公報

【特許文献2】特開昭62-62521号公報

【特許文献3】特開昭60-38821号公報

【特許文献4】特開平5-74700号公報

【特許文献5】特開平6-273926号公報

【特許文献6】特開平6-289620号公報

【特許文献7】特開平7-160002号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0015]

本発明は、上記事情に鑑みなされたもので、良好な液浸リソグラフィーを可能とし、しかもフォトレジスト層の現像時に同時に除することができて、優れたプロセス適用性を有する液浸リソグラフィー用の上層膜材料、及びこのような材料を用いたパターン形成方法を提供することを目的とする。

【課題を解決するための手段】

[0016]

本発明者らは、上記目的を達成するため鋭意検討を行った結果、非水溶性で、かつアルカリ水溶液に溶解可能な材料で、しかもフォトレジスト層とミキシングしない材料をレジスト保護膜として用いれば、アルカリ水による現像時に、現像と一括して剥離可能であり、プロセス的な適用性がかなり広くなることを知見し、本発明をなすに至ったものである

[0017]

即ち、本発明は下記のパターン形成方法及びこれに用いるレジスト上層膜材料を提供する。

請求項1:

ウエハーに形成したフォトレジスト層上にレジスト上層膜材料による保護膜を形成し、水中で露光を行った後、現像を行う液浸リソグラフィーによるパターン形成方法において、上記レジスト上層膜材料として非水溶性でアルカリ可溶性材料を用いることを特徴とするパターン形成方法。

請求項2:

液浸リソグラフィーが、180~250nmの範囲の露光波長を用い、投影レンズとウエハーの間に水を挿入させたものである請求項1記載のパターン形成方法。

請求項3:

露光後に行う現像工程において、アルカリ現像液によりフォトレジスト層の現像とレジスト上層膜材料の保護膜の剥離とを同時に行う請求項1又は2記載のパターン形成方法。 請求項4:

レジスト上層膜材料として、フッ素を有する繰り返し単位と、アルカリに溶解する親水性基を有する繰り返し単位とを共重合したポリマーを用いることを特徴とする請求項1、2又は3記載のパターン形成方法。

請求項5:

上記ポリマーを、フォトレジスト層を溶解しない溶媒に溶解させて用いることを特徴と する請求項4記載のパターン形成方法。

請求項6:

上記溶媒が、アルキルアルコール又はフッ素化アルキルアルコールである請求項5記載のパターン形成方法。

請求項7:

ウエハーに形成したフォトレジスト層上にレジスト上層膜材料による保護膜を形成し、水中で露光を行った後、現像を行う液浸リソグラフィーによるパターン形成方法において用いる上記レジスト上層膜材料であって、フッ素を有する繰り返し単位とスルホ基又はカルボキシル基を有する繰り返し単位とを共重合してなる高分子化合物を膜形成成分とすることを特徴とするレジスト上層膜材料。

請求項8:

フッ素を有する繰り返し単位が下記一般式(1)及び(2)から選ばれる繰り返し単位であり、スルホ基又はカルボキシル基を有する繰り返し単位が下記一般式(3)~(7)から選ばれる繰り返し単位であることを特徴とする請求項7記載のレジスト上層膜材料。

10

20

20

30

40

50

請求項9:

炭素数4以上の高級アルコール、非極性溶媒及びフッ素系溶媒から選ばれる溶媒に溶解してなる請求項7又は8記載のレジスト上層膜材料。

請求項10:

溶媒がアルキルアルコール又はフッ素化アルキルアルコールである請求項9記載のレジスト上層膜材料。

【発明の効果】

[0018]

本発明のパターン形成方法によれば、良好な液浸リソグラフィーを可能とし、ArFエキシマレーザー等の波長180~250nmの露光によって高感度で矩形形状のパターンを与え、しかもアルカリ現像時にレジスト上層膜材料による保護膜を同時に剥離し得て、プロセスも簡略化される。

【発明を実施するための最良の形態】

[0019]

本発明の液浸リソグラフィーによるパターン形成方法において用いるレジスト上層膜材料としては、非水溶性でアルカリ可溶性(アルカリ現像液に可溶性)であり、しかもフォトレジスト層とミキシングしない非相溶性のものであればいずれのものでもよいが、特にフッ素を有する繰り返し単位と、アルカリに溶解する親水性基を有する繰り返し単位とを共重合したポリマーを用いることが好ましい。この場合、アルカリに溶解する親水性基を

30

40

有する繰り返し単位としては、スルホ基又はカルボキシル基を有する繰り返し単位が好ましい。

[0020]

更には、フッ素を有する繰り返し単位が下記一般式(1)及び(2)から選ばれる繰り返し単位であり、スルホ基又はカルボキシル基を有する繰り返し単位が下記一般式(3)~(7)から選ばれる繰り返し単位であることが好ましい。

【化2】

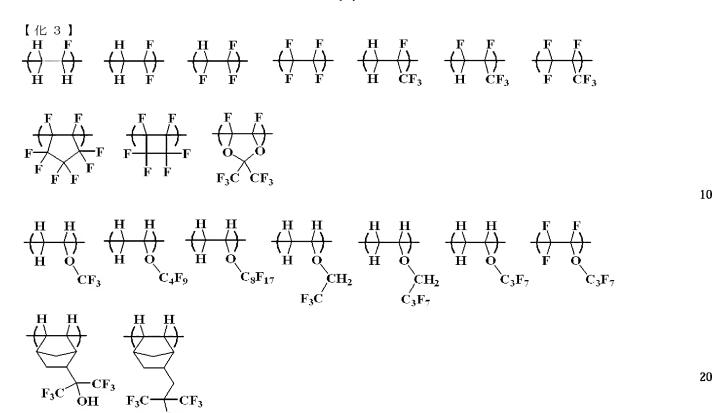
(式中、 $R^1 \sim R^4$ は水素原子、フッ素原子、炭素数 $1 \sim 1$ 0 のアルキル基、炭素数 $1 \sim 1$ 0 の部分的もしくは全てがフッ素で置換されたアルキル基、炭素数 $1 \sim 1$ 0 の部分的もしくは全てがフッ素で置換されたアルキル基、炭素数 $1 \sim 1$ 0 の部分的もしくは全てがフッ素で置換されたアルキルエーテル基から選ばれる基であり、ヒドロキシ基を有していてもよく、 R^3 と R^4 が結合してこれらが結合する炭素原子と共に環を形成してもよいが、 $R^1 \sim R^4$ のうちいずれかが少なくとも 1 個以上のフッ素原子を含む。 R^5 は水素原子、フッ素原子、メチル基、又はトリフルオロメチル基である。 R^6 は炭素数 $1 \sim 2$ 0 の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基であり、エステル基(- C O O - 基)、エーテル基(- O - 基)、ヒドロキシ基(- O H 基)又はアミド基(- N H C O - 基)を有していてもよいが、少なくとも 1 個以上のフッ素原子を含む。 R^8 は単結合、又は炭素数 $1 \sim 4$ の直鎖状、分岐状又は環状のアルキレン基であり、 $1 \sim 4$ のを数 $1 \sim 4$ の $1 \sim 4$

[0021]

この場合、アルキル基としては、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、イソブチル基、tert-ブチル基、ペンチル基、シクロペンチル基、ヘキシル基、シクロヘキシル基、オクチル基、デシル基等が挙げられ、アルキレン基としては、これらアルキル基から水素原子1個が脱離したものが挙げられる。

[0022]

上記一般式(1)で示される繰り返し単位として具体的には、下記のものを例示することができる。



[0023]

また、一般式(2)で示される繰り返し単位は、具体的には下記に例示することができる。

 $[0 \ 0 \ 2 \ 4]$

20

30

40

50

[0025]

一般式(3)で示される繰り返し単位は、具体的には下記に例示することができる。

$$CF_2CF$$
 $OCF_2CF-OCF_2CF-O-C_2F_4-SO_3H$
 CF_3
 CF_3

$$\begin{array}{c|c} -(CF_2CF) \\ \hline OCF_2CF - OCF_2CF - OCF_2CF - O-C_2F_4 - SO_3H \\ CF_3 & CF_3 & CF_3 \end{array}$$

$$CF_2CF$$
 OCF_2CF
 OCF_3CF
 OCF_3CF

$$\begin{array}{c} -\left(\text{CF}_2\text{CF} \right) - \\ \text{OCF}_2\text{CF} - \text{O} - \text{CF}_2 - \text{COOH} \\ \text{CF}_3 \end{array}$$

$$\begin{array}{c}
-\left(\text{CF}_{2}\text{CF}\right) \\
\text{OCF}_{2}\text{CF} \\
\text{CF}_{3}
\end{array}$$

[0026]

一般式 (5) で示される繰り返し単位は、具体的には下記に例示することができる。 【化7】

[0027]

一般式(6)で示される繰り返し単位は、具体的には下記に例示することができる。

40

50

[0028]

一般式(7)で示される繰り返し単位は、具体的には下記に例示することができる。

[0029]

上記一般式(1)~(7)において、繰り返し単位 a 、b 、c 、d 、e 、f 、g の比率は、0 ≤ a < 1 . 0 、0 ≤ b < 1 . 0 、0 < a + b < 1 . 0 、好ましくは0 ≤ a ≤ 0 . 9 、0 ≤ b ≤ 0 . 9 、0 . 1 ≤ a + b ≤ 0 . 9 、0 ≤ c < 1 . 0 、0 ≤ d < 1 . 0 、0 ≤ e < 1 . 0 、0 ≤ f < 1 . 0 、0 ≤ g < 1 . 0 、0 < c + d + e + f + g < 1 . 0 、好ましくは0 ≤ c ≤ 0 . 9 、0 ≤ c ≤ 0 . 9 、0 ≤ f ≤ 0 . 9 、0 ≤ g ≤ 0 . 9 、0 . 1 ≤ c + d + e + f + g ≤ 0 . 9 の範囲である。

[0030]

フッ素含有の繰り返し単位の総和とカルボキシル基、スルホ基を有する繰り返し単位の総和の割合を調整することによって、アルカリ可溶性でかつ非水溶性ポリマーにすることができる。フッ素含有基である a + b の割合が高いと非水溶性が向上するが、高すぎるとアルカリ溶解性が低下する。アルカリ溶解性基である c + d + e + f + g の割合が高いとアルカリ溶解性が向上するが、高すぎると水に溶解し易くなる。

[0031]

本発明のレジスト上層膜材料に用いられる高分子化合物は、屈折率の調整用に、フッ素を含まないモノマーを共重合することができる。炭素数 1 ~ 2 0 の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基であり、エーテル、エステル、ラクトンなどを有していてもよい(メタ)

20

30

40

50

アクリルエステルを挙げることができる。このフッ素を含まないモノマーに由来する屈折率調整用の繰り返し単位 h は全体量に対して 0 モル%以上 7 0 モル%以下であるが、この単位を導入する場合、全体量に対して 0 モル%を超え、特に 5 モル%以上が好ましい。

[0032]

更に、一般式(1)~(7)で示される重合体以外のモノマーを共重合することもできる。例えば、(メタ)アクリル誘導体、ビニルエーテル誘導体、ノルボルネン誘導体、ノルボルナジエン誘導体等を挙げることができる。これらに由来する繰り返し単位をiとすると、繰り返し単位iの導入量は全体量に対し0~50モル%であり、特に5~30モル%である。

ここで、a + b + c + d + e + f + g + h + i = 100 モル% である。

[0033]

本発明のレジスト上層膜材料に用いられる高分子化合物は、ゲルパーミエーションクロマトグラフィー(GPC)によるポリスチレン換算の重量平均分子量が1,000~500,000、好ましくは2,000~30,000であることが好ましい。重量平均分子量が小さすぎるとレジスト材料とミキシングを起こしたり、水に溶解し易くなったりする。大きすぎるとスピンコート後の成膜性に問題が生じたり、アルカリ溶解性が低下したりすることがある。

[0034]

これら高分子化合物を合成するには、1つの方法としては上記繰り返し単位を得るための不飽和結合を有するモノマーを有機溶剤中、ラジカル開始剤を加え、加熱重合を行い、高分子化合物を得ることができる。重合時に使用する有機溶剤としてはトルエン、ベンゼン、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、ジオキサン、メタノール、エタノール、イソプロパノール等が例示できる。重合開始剤としては、2,2 'ーアゾビスイソブチロニトリル(AIBN)、2,2 'ーアゾビス(2,4 - ジメチルバレロニトリル)、ジメチルー2,2 'ーアゾビス(2ーメチルプロピオネート)、ベンゾイルパーオキシド、ラウロイルパーオキシド等が例示でき、好ましくは50~80℃に加熱して重合できる。反応時間としては2~100時間、好ましくは5~20時間である。モノマー段階のスルホ基はアルカリ金属塩であって、重合後に酸処理によってスルホン酸残基にしてもよい。

[0035]

本発明においては、上記繰り返し単位からなる高分子化合物を溶媒に溶解させてレジスト保護膜溶液とし、本発明のレジスト上層膜材料とすることが好ましい。この場合、用いられる溶媒としては特に限定されないが、レジストを溶解させる溶媒は好ましくない。例えば、レジスト溶媒として用いられるシクロヘキサノン、メチルー2ーnーアミルケトン等のケトン類、3ーメトキシブタノール、3ーメチルー3ーメトキシブタノール、1ーエトキシー2ープロパノール等のアルコール類、プロピレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリコールモノメチルエーテル、プロピレングリコールモノエチルエーテル、ジエチレングリコールモノエチルエーテル、プロピレングリコールモノメチルエーテルでセテート、プロピレングリコールモノメチルエーテルでセテート、プロピレングリコールモノエチルエーテルでセテート、プロピレングリコールモノエチル、酢酸ブチル、3ーメトキシプロピオン酸メチル、酢酸ブチル、3ーメトキシプロピオン酸スチル、酢酸 tertーブチル、プロピオン酸 tertーブチル、プロピレングリコールモノー tertーブチルエーテルアセテート等のエステル類などは好ましくない。

[0036]

レジスト層を溶解しない溶媒としては、炭素数4以上の高級アルコール、トルエン、キシレン、アニソール、ヘキサン、シクロヘキサンなどの非極性溶媒を挙げることができる。特に炭素数4以上の高級アルコールが好ましく用いられ、具体的には1-ブチルアルコール、2-ブチルアルコール、イソブチルアルコール、tert-ブチルアルコール、1-ペンタノール、2-ペンタノール、3-ペンタノール、3-メチルー1-ブタノール、ネオペンチルアルコール、2-メチルー1-ブタノール、3-メチルー1-ブタノール、

20

30

40

50

3-メチル-3-ペンタノール、シクロペンタノール、1-ヘキサノール、2-ヘキサノール、3-ヘキサノール、2, 3-ジメチル-2-ブタノール、3, 3-ジメチル-1-ブタノール、3, 3-ジメチル-2-ブタノール、2-ジエチル-1-ブタノール、2-メチル-1-ペンタノール、2-メチル-1-ペンタノール、3-メチル-1-ペンタノール、3-メチル-1-ペンタノール、3-メチル-1-ペンタノール、4-メチル-1-ペンタノール、4-メチル-1-ペンタノール、4-メチル-1-ペンタノール、4-メチル-1-ペンタノール、シクロヘキサノールなどが挙げられる。

[0037]

一方、フッ素系の溶媒もレジスト層を溶解しないので好ましく用いることができる。 このようなフッ素置換された溶媒を例示すると、2-フルオロアニソール、3-フルオ ロアニソール、4-フルオロアニソール、2,3-ジフルオロアニソール、2,4-ジフ ルオロアニソール、2, 5 - ジフルオロアニソール、5, 8 - ジフルオロ -1, 4 - ベン ブジオキサン、2,3-ジフルオロベンジルアルコール、1,3-ジフルオロー2-プロ パノール、2′,4′-ジフルオロプロピオフェノン、2,4-ジフルオロトルエン、ト リフルオロアセトアルデヒドエチルヘミアセタール、トリフルオロアセトアミド、トリフ ルオロエタノール、2,2,2-トリフルオロエチルブチレート、エチルヘプタフルオロ ブチレート、エチルヘプタフルオロブチルアセテート、エチルヘキサフルオログルタリル メチル、エチルー3ーヒドロキシー4,4,4ートリフルオロブチレート、エチルー2ー メチルー4,4,4-トリフルオロアセトアセテート、エチルペンタフルオロベンゾエー ト、エチルペンタフルオロプロピオネート、エチルペンタフルオロプロピニルアセテート 、エチルパーフルオロオクタノエート、エチルー4、4、4-トリフルオロアセトアセテ ート、エチルー4, 4, 4ートリフルオロブチレート、エチルー4, 4, 4ートリフルオ ロクロトネート、エチルトリフルオロスルホネート、エチルー3-(トリフルオロメチル) ブチレート、エチルトリフルオロピルベート、S-エチルトリフルオロアセテート、フ ルオロシクロヘキサン、2, 2, 3, 3, 4, 4, 4 - ヘプタフルオロー1 - ブタノール 、1,1,1,2,3,3-ヘプタフルオロ-7,7-ジメチル-4,6-オクタン ジオン、1, 1, 3, 5, 5, 5 – ヘプタフルオロペンタン -2, 4 - ジオン、3, $3, 4, 4, 5, 5, 5 - ^2 97 \nu \pi - 2 - ^2 \nu 97 - \nu$, 5 - ヘプタフルオロー 2 - ペンタノン、イソプロピル 4 , 4 , 4 - トリフルオロアセト アセテート、メチルパーフルオロデナノエート、メチルパーフルオロ(2-メチル-3-オキサヘキサノエート)、メチルパーフルオロノナノエート、メチルパーフルオロオクタ ノエート、メチルー2,3,3,3ーテトラフルオロプロピオネート、メチルトリフルオ ロアセトアセテート、1, 1, 1, 2, 2, 6, 6, 6-オクタフルオロー2, 4-ヘキ サンジオン、2,2,3,3,4,4,5,5-オクタフルオロ-1-ペンタノール、1 H, 1H, 2H, 2H-パーフルオロ-1-デカノール、パーフルオロ(2, 5-ジメチ ル-3,6-ジオキサンアニオニック)酸メチルエステル、2H-パーフルオロ-5-メ チルー3,6-ジオキサノナン、1H,1H,2H,3H,3Hーパーフルオロノナンー 1, 2-ジオール、1H, 1H, 9H-パーフルオロ-1-ノナノール、1H, 1H-パ ーフルオロオクタノール、1 H, 1 H, 2 H, 2 H - パーフルオロオクタノール、2 H -パーフルオロー5,8,11,14-テトラメチルー3,6,9,12,15-ペンタオ キサオクタデカン、パーフルオロトリブチルアミン、パーフルオロトリヘキシルアミン、 パーフルオロー2,5,8-トリメチルー3,6,9-トリオキサドデカン酸メチルエス テル、パーフルオロトリペンチルアミン、パーフルオロトリプロピルアミン、1H, 1H , 2 H, 3 H, 3 H - パーフルオロウンデカンー1, 2 - ジオール、トルフルオロブタノ ール 1 , 1 , 1 - トリフルオロー 5 - メチルー 2 , 4 - ヘキサンジオン 、1 , 1 , 1 - ト リフルオロー2ープロパノール、3,3,3ートリフルオロー1ープロパノール、1,1 , 1 - トリフルオロー 2 - プロピルアセテート、パーフルオロブチルテトラヒドロフラン 、パーフルオロ(ブチルテトラヒドロフラン)、パーフルオロデカリン、パーフルオロ(1,2-ジメチルシクロヘキサン)、パーフルオロ(1,3-ジメチルシクロヘキサン) 、プロピレングリコールトリフルオロメチルエーテルアセテート、プロピレングリコール

30

40

50

メチルエーテルトリフルオロメチルアセテート、トリフルオロメチル酢酸ブチル、3-トリフルオロメトキシプロピオン酸メチル、パーフルオロシクロへキサノン、プロピレングリコールトリフルオロメチルエーテル、トリフルオロ酢酸ブチル、1, 1, 1, 1-トリフルオロー5, 5-ジメチルー2, 4-ヘキサンジオン、1, 1, 1, 1, 3, 3, 3-ヘキサフルオロー2-プロパノール、1, 1, 1, 1, 3, 3, 3-ヘキサフルオロー2-プロパノール、1, 1, 1, 1, 3, 3, 3-ヘキサフルオロー2-メチルー2-プロパノール、2, 2, 3, 4, 4, 4-ヘキサフルオロー1-プロパノール、2-トリフルオロメチルー2-プロパノール、2, 2, 3, 3-テトラフルオロー1-プロパノール、3, 3, 3-トリフルオロー1-プロパノール、4, 4, 4-トリフルオロー1-プロパノール、4, 4, 4-トリフルオロー1-ブクノールなどが挙げられ、これらの1種を単独で又は2種以上を混合して使用することができるが、これらに限定されるものではない。上述した溶媒の中でも、アルキルアルコールスはアルキルアルコールの炭素に結合する水素原子の一部又は全部がフッ素で置換されたフッ素化アルキルアルコールが好適である。アルキルアルコールとしては炭素数4以上、好ましくは4~600もの、フッ素化アルキルアルコールとしては炭素数4以上くは4~100ものが特に好ましい。なお、アルキルには、鎖状アルキル及び環状アルキルの双方が含まれる。

[0038]

本発明の非水溶性でかつアルカリ可溶性のレジスト上層膜材料を使ったパターン形成方法について説明する。まず、フォトレジスト層の上に非水溶性でかつアルカリ可溶性のレジスト上層膜材料をスピンコート法などで成膜する。膜厚は10~500nmの範囲を好ましく用いることができる。スピンコート後に40~130℃の範囲で10~300秒間ベークすることによって溶媒を揮発させる。その後、KrF又はArF液浸リソグラフィーによって水中で露光する。露光後、水をスピンドライし、60~180℃で10~300秒間ポストエクスポジュアーベーク(PEB)を行い、アルカリ現像液で10~300秒間現像を行う。アルカリ現像液は2.38%のテトラメチルアンモニウムヒドロキシド水溶液が一般的に広く用いられており、本発明のレジスト上層膜の剥離とレジスト層の現像を同時に行う。

[0039]

ここで、フォトレジスト材料の種類は、特に限定されず、公知のフォトレジスト材料を使用することができる。ポジ型でもネガ型でもよく、通常の炭化水素系の単層レジストでもよく、珪素原子などを含んだバイレイヤーレジストでもよい。KrF露光におけるレジスト材料には、ベース樹脂としてポリヒドロキシスチレン又はポリヒドロキシスチレンー(メタ)アクリレート共重合体の、ヒドロキシ基あるいはカルボキシル基の水素原子が酸不安定で置換された重合体が好ましく用いられる。

[0040]

ArF露光におけるレジスト材料は、ベース樹脂として芳香族を含まない構造が必須であり、具体的にはポリアクリル酸及びその誘導体、ノルボルネン誘導体ー無水マレイン酸交互重合体及びポリアクリル酸又はその誘導体との3あるいは4元共重合体、テトラシクロドデセン誘導体ー無水マレイン酸交互重合体及びポリアクリル酸又はその誘導体との3あるいは4元共重合体、ノルボルネン誘導体ーマレイミド交互重合体及びポリアクリル酸又はその誘導体との3あるいは4元共重合体、テトラシクロドデセン誘導体ーマレイミド交互重合体及びポリアクリル酸又はその誘導体との3あるいは4元共重合体、及びこれらの2つ以上の、あるいはポリノルボルネン及びメタセシス開環重合体から選択される1種あるいは2種以上の高分子重合体が好ましく用いられる。

【実施例】

[0041]

以下、実施例及び比較例を示して本発明を具体的に説明するが、本発明は下記実施例に制限されるものではない。なお、実施例中、GPCはゲルパーミエーションクロマトグラフィーであり、ポリスチレン換算の重量平均分子量、数平均分子量を求めた。

[0042]

[合成例1]

200 m L のオートクレーブにパーフルオロ(4 - メチルー 3 , 6 - ジオキサオクトー 7 - エン)スルフォニルフルオライドを 7 . 5 g , (2 - ヒドロキシー 2 , 2 - ビストリフルオロメチル)エチルノルボルネン 2 0 g , 溶媒としてメタノールを 4 0 g 添加した。この反応容器を窒素雰囲気下、- 7 0 $\mathbb C$ まで冷却し、減圧脱気、窒素フローを 3 回繰り返した。室温まで昇温後、テトラフルオロエチレンガスを 2 0 g , 重合開始剤として 2 , 2 , 2 , 2 , 4 , 2 , 3 , 5 , 6 , 7 , 8 , 8 , 8 , 8 , 8 , 8 , 8 , 8 , 8 , 8 , 8 , 8 , 8 , 9 , 8 , 9 , 8 , 9 , 8 , 9

[0043]

[合成例2]

200 m L のオートクレーブにアリルスルホン酸を10.5 g、(2 ーヒドロキシー2 , 2 ービストリフルオロメチル)エチルノルボルネン20 g 、溶媒としてメタノールを4 0 g 添加した。この反応容器を窒素雰囲気下、-70 ℃まで冷却し、減圧脱気、窒素フローを3 回繰り返した。室温まで昇温後、テトラフルオロエチレンガスを20 g 、重合開始剤として2 , 2 ーアゾビス(2 , 4 ージメチルバレロニトリル)を3 g 加え、45 ℃まで昇温後、25 時間反応させた。この反応溶液をヘキサンに晶出させて樹脂を単離した。得られた樹脂の組成は1 H - N M R 、分子量は6 P C で確認し、実施例ポリマー2 とした

[0044]

[合成例3]

200mLのフラスコにアクリル酸 2, 2, 3, 3, 4, 4, 5, 5-オクタフルオロペンチルを 36g、メタクリル酸 5-[3,3,3-トリフルオロー2ーヒドロキシー2ートリフルオロメチルプロピル] ビシクロ [2.2.1] ペプトー2ーイル 12.5g、アクリル酸 4-スルホブチルを 12g、溶媒としてメタノールを 40g添加した。この反応容器を窒素雰囲気下、<math>-70 ℃まで冷却し、減圧脱気、窒素フローを 3回繰り返した。室温まで昇温後、重合開始剤として 2, 2'-アゾビス(2, 4-ジメチルバレロニトリル)を 3g加え、65℃まで昇温後、25時間反応させた。この反応溶液をヘキサンに晶出させて樹脂を単離した。得られた樹脂の組成は 1 H-NMR、分子量は GPCで確認し、実施例ポリマー 3とした。

[0045]

[合成例4]

 $200 \, \mathrm{mL}$ のフラスコにアクリル酸 2 , 2 , 3 , 3 , 4 , 4 , 5 , 5 - 3 - 4 クタフルオロペンチルを $36 \, \mathrm{g}$ 、アクリル酸を 7 . $5 \, \mathrm{g}$ 、溶媒としてメタノールを $40 \, \mathrm{g}$ 添加した。この反応容器を窒素雰囲気下、 $-70 \, \mathrm{C}$ まで冷却し、減圧脱気、窒素フローを $3 \, \mathrm{回}$ 繰り返した。室温まで昇温後、重合開始剤として 2 , 2 ' - アゾビス (2 , 4 - ジメチルバレロニトリル)を $3 \, \mathrm{g}$ 加え、 $65 \, \mathrm{C}$ まで昇温後、 $25 \, \mathrm{e}$ 間反応させた。この反応溶液をヘキサンに晶出させて樹脂を単離した。得られた樹脂の組成は $3 \, \mathrm{H} + \mathrm{NMR}$ 、分子量は $3 \, \mathrm{GPC}$ で確認し、実施例ポリマー $4 \, \mathrm{CDC}$ 。

[0046]

[合成例5]

 $200 \, \mathrm{mL}$ のフラスコにアクリル酸 2 、 2 、 3 、 3 、 4 、 4 、 5 、 5 - π クタフルオロペンチルを $36 \, \mathrm{g}$ 、 π グリル酸 2 - カルボキシエチルを 11 . $5 \, \mathrm{g}$ 、 溶媒としてメタノールを $40 \, \mathrm{g}$ 添加した。この反応容器を窒素雰囲気下、 $-70 \, \mathrm{C}$ まで冷却し、減圧脱気、窒素フローを 3 回繰り返した。室温まで昇温後、重合開始剤として 2 、 2 ' - π グ ビス (2 、 4 - π ジメチルバレロニトリル)を $3 \, \mathrm{g}$ 加え、 $65 \, \mathrm{C}$ まで昇温後、 $25 \, \mathrm{e}$ 間反応させた。この反応溶液をヘキサンに晶出させて樹脂を単離した。 得られた樹脂の組成は $1 \, \mathrm{H}$ - $1 \, \mathrm{H}$ R 、分子量は $1 \, \mathrm{G}$ P C で確認し、実施例ポリマー $1 \, \mathrm{G}$ とした。

[0047]

10

20

30

[合成例6]

200 m L のフラスコにメタクリル酸 5 ー [3, 3, 3-hリフルオロー2ーヒドロキシー2ートリフルオロメチルプロピル]36g、メタクリル酸ー4ーカルボキシシクロヘキシル22g、溶媒としてメタノールを40g添加した。この反応容器を窒素雰囲気下、-70 ℃まで冷却し、減圧脱気、窒素フローを3回繰り返した。室温まで昇温後、重合開始剤として2,2'ーアゾビス(2,4ージメチルバレロニトリル)を3g加え、65℃まで昇温後、25時間反応させた。この反応溶液をヘキサンに晶出させて樹脂を単離した。得られた樹脂の組成は 1 H - N M R 、分子量はG P C で確認し、実施例ポリマー6とした。

[0048]

「合成例7]

200 m L のフラスコにメタクリル酸 5- ヒドロキシー5- トリフルオロメチルー6, 6- ジフルオロービシクロ [2.2.1] ヘプトー2- イル28g、メタクリル酸 11.5g、溶媒としてメタノールを 40g 添加した。この反応容器を窒素雰囲気下、-70 ℃まで冷却し、減圧脱気、窒素フローを 3 回繰り返した。室温まで昇温後、重合開始剤として 2, 2, 2, 2, 2, 4 - ジメチルバレロニトリル)を 3g 加え、 65 ℃まで昇温後、 25 時間反応させた。この反応溶液をヘキサンに晶出させて樹脂を単離した。 得られた樹脂の組成は 1 H - N M R 、分子量は G P C で確認し、実施例ポリマー 7 とした。

[0049]

[合成例8]

200 m L のフラスコに(2 ーヒドロキシー 2 , 2 ービストリフルオロメチル)エチルノルボルネン 29 g 、 α トリフルオロメチルアクリル酸 28 g 、溶媒としてメタノールを 40 g 添加した。この反応容器を窒素雰囲気下、-70 ℃まで冷却し、減圧脱気、窒素フローを 3 回繰り返した。室温まで昇温後、重合開始剤として 2 , 2 ' ーアゾビス(2 , 4 ージメチルバレロニトリル)を 3 g 加え、 65 ℃まで昇温後、 25 時間反応させた。この反応溶液をヘキサンに晶出させて樹脂を単離した。得られた樹脂の組成は 1 H - N M R 、分子量は G P C で確認し、実施例ポリマー8 とした。

[0050]

[比較合成例]

上記と同様の方法又は公知の方法により比較例ポリマー1,2を合成した。

なお、比較例ポリマー1,2は、いずれも非水溶性であり、かつアルカリ現像液に溶解 しないものである。

[0051]

10

20

実施例ポリマー 1 Mw32,000 Mw/Mn1.80

実施例ポリマー 2 Mw13,000 Mw/Mn1.78

実施例ポリマー3 Mw18,000 Mw/Mn1.88

$$\begin{array}{c|c}
H & H \\
\hline
 & O \\
H & O
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
0.5 & H & H \\
\hline
 & O \\
\hline
 & O \\
\hline
 & CH_2-(CF_2)_3-CF_3
\end{array}$$

実施例ポリマー4 Mw16,000 Mw/Mn1.66

[0052]

実施例ポリマー 5 Mw15,000 Mw/Mn1.74

40

30

10

20

30

実施例ポリマー 8 Mw8,800 Mw/Mn1.48

$$\begin{array}{c|c}
F & F \\
\hline
F & F
\end{array}$$
0.35
$$\begin{array}{c|c}
F & F \\
\hline
O & O \\
\hline
F_3C & CF_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
F & F \\
\hline
F & F
\end{array}$$
0.3 \(F_2C - CF \)
$$\begin{array}{c}
C \\
C \\
C - CF_2
\end{array}$$
0.7

比較例ポリマー 2 Mw27,000 Mw/Mn2.4

レジストポリマー Mw8,200 Mw/Mn1.86

[0054]

更に、保護膜なしで露光、純水リンス、PEB、現像を行った。また、露光後純水リンスを行わない通常のプロセスも行った。

ウエハーを割段し、110nmラインアンドスペースのパターン形状、感度を比較した

結果を表1に示す。

[0055]

10

20

20

30

40

50

【表1】

保護膜用ポリマー	溶媒	110nmパターン形状
保護膜無し、露光後リンス 無しの通常プロセス	_	30mJ/cm²矩形形状
実施例ポリマー1 (1.0g)	イソブチルアルコール (70g)	28mJ/cm ² 矩形形状
実施例ポリマー2 (1.0g)	イソブチルアルコール (70g)	29mJ/cm ² 矩形形状
実施例ポリマー3 (1.0g)	イソブチルアルコール (70g)	29mJ/cm ² 矩形形状
実施例ポリマー4 (1.0g)	イソブチルアルコール (70g)	31mJ/cm ² 矩形形状
実施例ポリマー5 (1.0g)	イソブチルアルコール (70g)	31mJ/cm ² 矩形形状
実施例ポリマー6 (1.0g)	イソブチルアルコール (70g)	31mJ/cm ² 矩形形状
実施例ポリマー7 (1.0g)	イソブチルアルコール (70g)	31mJ/cm ² 矩形形状
実施例ポリマー8 (1.0g)	イソブチルアルコール (70g)	31mJ/cm²矩形形状
実施例ポリマー4 (1.0g)	2-メチルー1-ブタノール (70g)	31mJ/cm ² 矩形形状
実施例ポリマー4 (1.0g)	tertーアミルアルコール (70g)	31mJ/cm ² 矩形形状
実施例ポリマー4 (1.0g)	2, 2, 3, 4, 4, 4ーヘキサフル オロー1ーブタノール (60g)	31mJ/cm²矩形形状
実施例ポリマー4 (1.0g)	2, 2, 3, 3ーテトラフルオロー1 ープロパノール (60g)	31mJ/cm²矩形形状
保護膜無し	_	30mJ/cm ² T-top形状
比較例ポリマー1 (1.0g)	パーフルオロトリブチルアミン (60g)	保護膜剥離できず、 パターン解像しない
比較例ポリマー2 (1.0g)	パーフルオロトリブチルアミン (60g)	保護膜剥離できず、 パターン解像しない

[0056]

い、2.38% ТМАН現像液で60秒間現像を行った。

更に、保護膜なしで露光、純水リンス、PEB、現像を行った。また、露光後純水リンスを行わない通常のプロセスも行った。

ウエハーを割段し、110nmラインアンドスペースのパターン形状、感度を比較した

結果を表2に示す。

[0057]

【表 2】

保護膜用ポリマー	溶媒	110nmパターン形状
保護膜無し、露光後リンス 無しの通常プロセス	_	30mJ/cm²矩形形状
実施例ポリマー1 (1.0g)	イソブチルアルコール (70g)	28mJ/cm ² 矩形形状
実施例ポリマー2 (1.0g)	イソブチルアルコール (70g)	29mJ/cm²矩形形状
実施例ポリマー3 (1.0g)	イソブチルアルコール (70g)	29mJ/cm²矩形形状
実施例ポリマー4 (1.0g)	イソブチルアルコール (70g)	31mJ/cm ² 矩形形状
実施例ポリマー5 (1.0g)	イソブチルアルコール (70g)	31mJ/cm²矩形形状
実施例ポリマー6 (1.0g)	イソブチルアルコール (70g)	31mJ/cm²矩形形状
実施例ポリマー7 (1.0g)	イソブチルアルコール (70g)	31mJ/cm²矩形形状
実施例ポリマー8 (1.0g)	イソブチルアルコール (70g)	31mJ/cm²矩形形状
実施例ポリマー4 (1.0g)	2ーメチルー1ーブタノール (70g)	31mJ/cm²矩形形状
実施例ポリマー4 (1.0g)	tertーアミルアルコール (70g)	31mJ/cm²矩形形状
実施例ポリマー4 (1.0g)	2, 2, 3, 4, 4, 4ーヘキサフル オロー1ーブタノール (60g)	31mJ/cm²矩形形状
実施例ポリマー4 (1.0g)	2, 2, 3, 3ーテトラフルオロー1 ープロパノール (60g)	31mJ/cm²矩形形状
保護膜無し	_	30mJ/cm²T-top形状
比較例ポリマー1 (1.0g)	パーフルオロトリブチルアミン (60g)	保護膜剥離できず、 パターン解像しない
比較例ポリマー2 (1.0g)	パーフルオロトリブチルアミン (60g)	保護膜剥離できず、 パターン解像しない

[0058]

更に、比較例ポリマー1,2をパーフルオロトリブチルアミンに溶解させてレジスト膜上に塗布し、露光、PEB後、純水リンス、パーフルオロー2-ブチルテトラヒドロフランをリンスして保護膜を剥離、PEB、現像を行った。

ウエハーを割段し、110nmラインアンドスペースのパターン形状、感度を比較した

10

20

30

結果を表3に示す。

[0059]

【表3】

保護膜用ポリマー	溶媒	110nmパターン形状
比較例ポリマー1 (1.0g)	パーフルオロトリブチルアミン (60g)	30mJ/cm²矩形形状
比較例ポリマー2 (1.0g)	パーフルオロトリブチルアミン (60g)	30mJ/cm²矩形形状

10

20

[0060]

保護膜なしで露光後、水リンスを行った場合はT-top形状になった。これは発生した酸が水に溶解したためと考えられる。一方、本発明の保護膜を使った場合は形状の変化は起こらなかった。また、従来提案されている全フッ素系のポリマーを用いた保護膜は、フロン系の溶媒を使って剥離した場合はパターン形状に問題はないが、アルカリ水での剥離ができない。

[0061]

次に上記保護膜溶液をシリコン基板上に回転塗布し、80℃で60秒間ベークして厚さ 35nmの保護膜を作製した。J. A. ウーラム製分光エリプソメトリを用いて波長19 3nmの保護膜の屈折率を測定した。結果を表4に示す。

[0062]

【表 4】

保護膜用ポリマー	193nmにおける屈折率
実施例ポリマー1	1. 54
実施例ポリマー2	1.55
実施例ポリマー3	1. 56
実施例ポリマー4	1.53
実施例ポリマー5	1.50
実施例ポリマー6	1. 56
実施例ポリマー7	1. 58
実施例ポリマー8	1. 54
比較例ポリマー1	1. 38
比較例ポリマー2	1. 37

30

40

【図面の簡単な説明】

[0063]

【図1】レジスト上層保護膜の屈折率を1.3と仮定した場合の反射率シミュレーションを示すグラフである。

【図2】レジスト上層保護膜の屈折率を1.4と仮定した場合の反射率シミュレーション

を示すグラフである。

【図3】レジスト上層保護膜の屈折率を1.45と仮定した場合の反射率シミュレーションを示すグラフである。

【図4】レジスト上層保護膜の屈折率を1.5と仮定した場合の反射率シミュレーションを示すグラフである。

【図 5 】レジスト上層保護膜の屈折率を1.55と仮定した場合の反射率シミュレーションを示すグラフである。

【図 6 】 レジスト上層保護膜の屈折率を 1 . 6 と仮定した場合の反射率シミュレーションを示すグラフである。

【図7】レジスト上層保護膜の屈折率を1.65と仮定した場合の反射率シミュレーショ 10 ンを示すグラフである。

【図8】レジスト上層保護膜の屈折率を1.7と仮定した場合の反射率シミュレーションを示すグラフである。

【図9】レジスト上層保護膜の屈折率を1.8と仮定した場合の反射率シミュレーションを示すグラフである。

【図1】

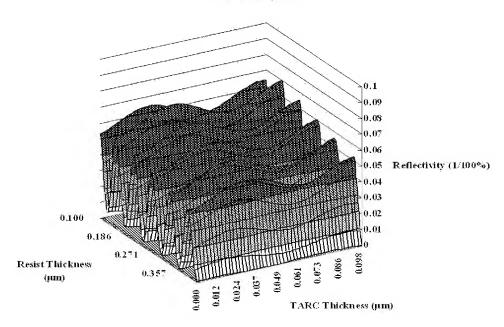
0.100 0.100 0.186 0.07 0.06 0.05 Reflectivity (1/100%) 0.03 0.02 0.04 0.03 0.02 0.01 0.09 0.06 0.07 0.06 0.07 0.06 0.07 0.06 0.07 0.06 0.07 0.06 0.07 0.06 0.07 0.00

TARC Thickness (jun)

Immersion TARC n1.3

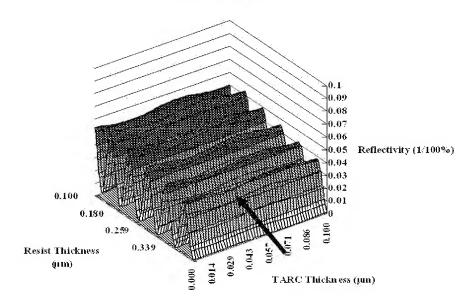
【図2】





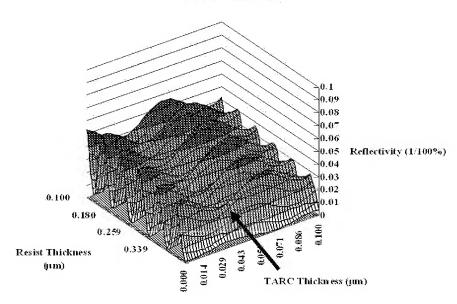
【図3】

Immersion TARC n1.45



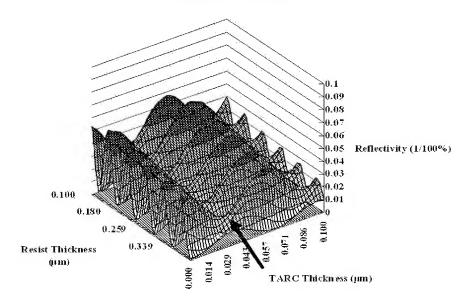
【図4】





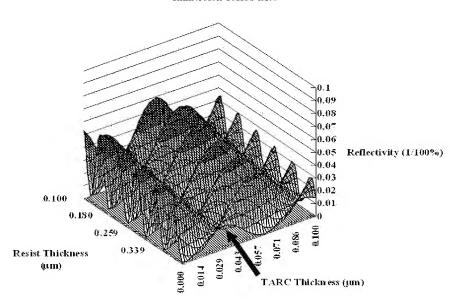
【図5】

Immersion TARC n1.55



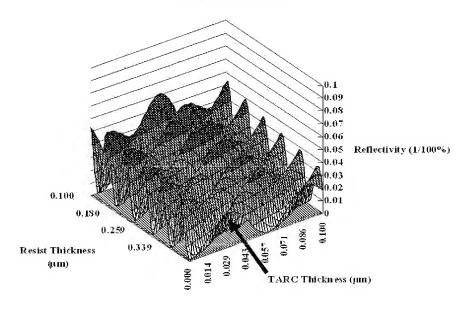
【図6】





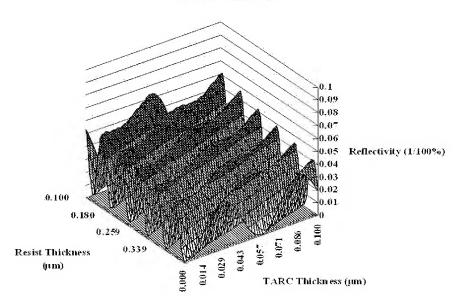
【図7】

Immersion TARC n1.65



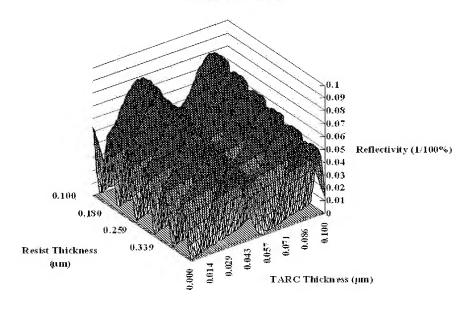
[図8]





【図9】

Immersion TARC n1.8



フロントページの続き

(72) 発明者 原田 裕次

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1 信越化学工業株式会社新機能材料技術研究所內

Fターム(参考) 2H025 AA01 AB16 AC04 AC08 DA02 FA17

5F046 AA28 CB01 CB24 JA22